




DEMANDE DE BREVET EUROPEEN


 Numéro de dépôt: **89401279.8**


 Int. Cl.⁴: **C 07 C 149/20**


 Date de dépôt: **09.05.89**

C 07 C 147/14,
C 07 C 147/02, C 07 C 149/23


 Priorité: **10.05.88 FR 8806313**

Hensby, Christopher
89, Chemin d'Andon Villa Madru
F-06410 Biot (FR)


 Date de publication de la demande:
15.11.89 Bulletin 89/46


Maignan, Jean
8, rue Halévy
F-93290 Tremblay-les-Gonesse (FR)



 Etats contractants désignés:
AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL SE

Lang, Gérard
44, avenue Lacour
F-Saint-Gratien (FR)



 Demandeur: **CENTRE INTERNATIONAL DE**
RECHERCHES DERMATOLOGIQUES C.I.R.D.
Groupement d'Intérêt Economique dlt:
Sophia Antipolis
F-06560 Valbonne (FR)

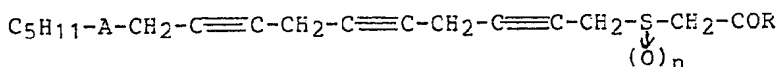
Colin, Michel
1 Allée Cécile
F-93190 Livry-Gargan (FR)


 Inventeur: **Shroot, Braham**
Villa 35 Hameaux de Bosquet
F-06600 Antibes (FR)


 Mandataire: **Casalonga, Axel et al**
BUREAU D.A. CASALONGA - JOSSE Morassistrasse 8
D-8000 Munich 5 (DE)


Nouveaux eicosanoides sulfurés et leur application en pharmacie et en cosmétique.


 Composés répondant à la formule :



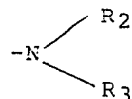
où :

A correspond à

$\{CH_2\}_2$ ou $\{C \equiv C\}$;

n égal 0,1 ou 2;

R représente hydroxyle, alcoxy : -OR₁, ou amino ;



R₁ représente alkyle, monohydroxy-alkyle, polyhydroxyalkyle, aryle ou aralkyle;

R₂ et R₃ représentent, hydrogène, alkyle, monohydroxyalkyle, polyhydroxyalkyle, aryle ou benzyle;

R₂ et R₃, forment avec l'atome d'azote un hétérocycle.

Application de ces composés en pharmacie et en cosmétique.

Description

Nouveaux eicosanoïdes sulfurés et leur application en pharmacie et en cosmétique.

La présente invention a pour objet de nouveaux dérivés d'acides eicosatriynoïque-5,8,11 et eicosatétraynoïque-5,8,11,14 et à leur application, d'une part, comme agents thérapeutiques dans le traitement ou la prophylaxie des maladies allergiques, dans le traitement des dermatoses et des maladies inflammatoires, et d'autre part, dans des compositions cosmétiques.

Il est connu qu'un certain nombre de substances jouent un rôle important dans le processus inflammatoire de la peau telles que l'acné, les dermatoses, comme par exemple le psoriasis, l'eczéma, etc... Ces substances, parmi lesquelles les prostaglandines, les acides hydroxyeicosatétraénoïques, les thromboxanes et les leucotriènes, ont toutes une origine commune qui est l'acide arachidonique (voir en particulier "VOORHEES-Leukotrienes and Other Lipoxygenase Products in the Pathogenesis and Therapy of Psoriasis and Other Dermatoses" Arch. Dermatol., Vol. 119, Juillet 1983, 541-547).

La formation de ces substances résulte essentiellement de la transformation après libération de l'acide arachidonique lié par une liaison ester aux lipides présents dans l'épiderme (par exemple les phospholipides).

On a déjà préconisé antérieurement, pour le traitement des maladies de la peau, soit des inhibiteurs de la cyclooxygénase empêchant la formation des prostaglandines tels que l'indométhacine, la vitamine E, etc... ; ou alors des substances susceptibles d'inhiber les lipoxygénases tels que l'acide eicosatétraynoïque.

On a également proposé pour le traitement du psoriasis l'acide eicosatétraynoïque-5,8,11,14 ainsi que l'acide eicosatriynoïque-5,8,11 et leurs esters d'alkyle inférieurs, notamment dans le brevet US-A-4 190 669.

La demanderesse a découvert que, de façon surprenante, en remplaçant le groupement méthylène en position-3 dans la structure de l'acide eicosatriynoïque-5,8,11 ou de l'acide eicosatétraynoïque-5,8,11,14, par un hétéroatome tel que le soufre ou par un groupement sulfoxyde ou sulfone, on obtenait des produits qui inhibaient le métabolisme enzymatique de l'acide arachidonique provoqué par la cyclooxygénase et les lipoxygénases.

Ces acides ayant une fonction thioéther en position 3 présentent en outre l'avantage d'être d'un prix de revient beaucoup plus intéressant puisque les deux dernières étapes de synthèse font intervenir l'alcool propargylique et l'acide thioglycolique qui sont deux matières premières très accessibles.

Les composés thioéther, sulfoxyde ou sulfone présentent, de façon surprenante, une biodisponibilité différente de celle des acides correspondants eicosatriynoïque-5,8,11 ou eicosatétraynoïque-5,8,11,14.

En effet, avec cette nouvelle fonction sulfoxyde et surtout sulfone, on peut obtenir des produits de polarité très différente. Par exemple, lorsque c'est une fonction sulfone, les acides correspondants dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 et dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14 salifiés par une amine tertiaire, telle que la triéthanolamine, sont solubles dans l'eau à plus de 10%, alors que la solubilité des sels des acides dont la chaîne est entièrement carbonée, est inférieure à 1%.

On sait, par ailleurs, que les esters d'alkyle inférieur de ces deux acides carbonés sont instables et se dégradent au cours leur purification, alors que, par exemple, le dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoate-5,8,11 de méthyle est isolé sans problème.

L'invention a donc pour objet ces nouveaux acides ainsi que leurs dérivés tels que les esters et amides.

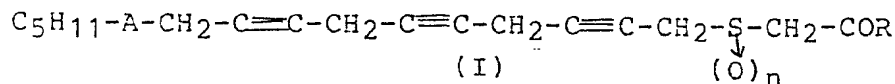
Un objet de l'invention est également constitué par le procédé de préparation de ces dérivés.

Un autre objet de l'invention est constitué par les compositions pharmaceutiques contenant, à titre de substance active, de tels composés.

L'invention a enfin pour objet l'utilisation, dans le domaine de la cosmétique, de ces composés et les compositions cosmétiques correspondantes, notamment dans des compositions antiacnéiques, solaires ou post-solaires ou dans le traitement des dermatites séborrhéiques.

D'autres objets de l'invention apparaîtront à la lecture de la description et des exemples qui suivent.

Les composés conformes à l'invention sont essentiellement caractérisés par le fait qu'ils répondent à la formule générale (I) :



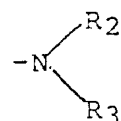
dans laquelle :

A correspond aux radicaux suivants :

$-(\text{CH}_2)_2-$ ou $-(\text{C}\equiv\text{C})-$

n est égal à 0,1 ou 2;

R représente un radical hydroxyle, alcoxy de formule $-\text{OR}_1$, ou un radical amino de formule :



dans lesquelles :

R₁ représente un radical alkyle ayant de 1 à 20 atomes de carbone, monohydroxyalkyle, polyhydroxyalkyle, aryle ou aralkyle éventuellement substitué(s) ou un reste de sucre;

R₂ et R₃ représentent indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome, un radical polyhydroxyalkyle, un radical aryle ou benzyle éventuellement substitué(s), un reste d'acide ou de sucre aminé;

R₂ et R₃ peuvent également former avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, un hétérocycle comportant éventuellement un hétéroatome supplémentaire et/ou étant éventuellement substitué par un groupement alkyle ou hydroxyalkyle,

ainsi que leurs sels et les isomères optiques et géométriques.

On entend par radical alkyle inférieur, un radical ayant 1 à 6 atomes de carbone.

Parmi les radicaux alkyle ayant jusqu'à 20 atomes de carbone, on peut citer les radicaux méthyle, éthyle, isopropyle, butyle, tertibutyle, éthyl-2 hexyle, isooctyle, dodécyle, hexadécyle et octadécyle.

On entend par radical monohydroxyalkyle, éventuellement interrompu par un hétéroatome, un radical ayant de 2 à 6 atomes de carbone, éventuellement interrompu par un atome d'oxygène et plus particulièrement un radical hydroxy-2 éthyle, hydroxy-2 propyle ou hydroxy-2 éthoxyéthyle.

Par radical polyhydroxyalkyle, on entend de préférence un radical contenant de 3 à 6 atomes de carbone et de 2 à 5 groupes hydroxyle, tels que les radicaux dihydroxy-2,3 propyle, dihydroxy-1,3 propyl-2 ou le reste du pentaérythritol.

Par radical aryle, on entend un radical phényle éventuellement substitué par au moins un atome d'halogène, un groupement -OH ou -NO₂, un radical alkyle inférieur, un radical trifluorométhyle ou une fonction acide carboxylique.

Les radicaux aralkyle préférés sont les radicaux benzyle ou phénylène.

Par reste d'un sucre, on entend de préférence un radical dérivant du glucose, du mannose, de l'érythrose ou du galactose.

Des restes de sucres aminés sont en particulier ceux dérivant de la glucosamine, de la galactosamine, de la mannosamine ou de la méglumine.

Lorsque les radicaux R₂ et R₃, pris ensemble, forment avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, un hétérocycle, celui-ci est de préférence un radical pipéridino, pipérazino, morpholino, pyrrolidino ou (hydroxy-2 éthyl)-4 pipérazino.

Les sels des composés conformes à l'invention sont en particulier choisis parmi les sels de métal alcalin ou alcalino-terreux, ou encore parmi les sels de zinc, d'une amine organique ou les sels d'ammonium quaternaires, lorsqu'ils comportent au moins une fonction acide libre; soit parmi les sels d'un acide minéral ou organique, notamment les chlorhydrate, bromhydrate ou citrate, lorsqu'ils comportent au moins une fonction amine.

Les acides particulièrement préférés, conformes à l'invention, sont les acides :

- thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11;
- thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14;
- dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11;
- dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14;

et les amides de ceux-ci.

Les composés conformes à l'invention peuvent être préparés par mise en oeuvre des procédés suivants :

L'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 est préparé suivant le schéma réactionnel A à partir du décène-1 (1). L'anion de ce dernier, formé par réaction avec une base forte tel qu'un halogène magnésien d'alkyle, est mis en réaction avec un excès de dihalogéno-1,4 butyne-2 et conduit à l'halogéno-1 tétradécadiène-2,5 (2) dont la préparation est décrite dans le brevet français 2 584 400.

Cet halogénure (2) est mis en réaction avec le dianion de l'alcool propargylique formé au préalable en traitant cet alcool avec 2 équivalents basiques. Les bases utilisées sont des bases fortes telles que les organolithiens comme par exemple le butyl-lithium ou des organomagnésiens tels que l'halogéno magnésien d'éthyle ou de propyle dans un solvant anhydre, de préférence un éther comme le tétrahydrofurane ou le diéthyléther.

On obtient après acidification du milieu réactionnel, l'heptadécatriène-2,5,8 ol-1 (3) que l'on purifie par recristallisation.

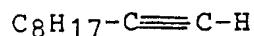
Dans une troisième étape, cet alcool (3) est traité dans un solvant chloré tel que le dichlorométhane ou le dichloro-1,2 éthane ou un éther par un trihalogénure de phosphore.

L'halogéno-1 heptadécatriène-2,5,8 (4) est alors mis en réaction directement avec le dianion de l'acide thioglycolique : HS-CH₂-CO₂H formé en traitant ce dernier avec 2 équivalents de base.

Dans ce dernier cas, les bases employées sont minérales ou organiques, les bases préférées étant cependant la soude, la potasse ou le méthanolate de sodium.

L'acide thia-3 eicosatriynoïque -5,8,11, (5) est purifié par cristallisation dans un solvant approprié.

SCHEMA REACTIONNEL A

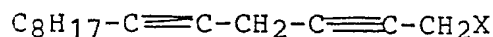


(1)

5

1) B^- 2) $\text{X}-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{X}$

10

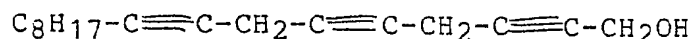


(2)

15

1) $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{OH}$, 2B^- 2) H^+

20

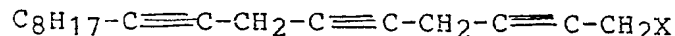


(3)

25

 PX_3

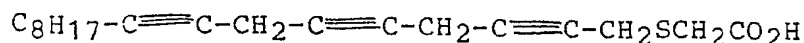
30



(4)

1) $\text{HSCH}_2\text{CO}_2\text{H}$, 2B^- 2) H^+

35



40

(5) [(Composé de formule générale (I) dans laquelle $\text{A} = (\text{CH}_2)_2$]

Les acides tétraynoïques sont synthétisés suivant le même principe, en mettant en oeuvre le schéma réactionnel B et en partant de l'heptyne-1 (6).

L'anion de ce dernier traité par le dihalogéno-1,4 butyne conduit à l'halogéno-1 undécadiyne-2,5 (7). Cette synthèse est décrite plus particulièrement dans la demande de brevet français n° 86 18 419.

Le passage de l'halogénure ayant 11 atomes de carbone de formule (7) à l'hydroxy-1 tétradécatriyne-2,5,8 (8) est réalisé par action du dianion de l'alcool propargylique. Cet alcool de formule (8) est à son tour transformé en halogéno-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (9) par action d'un trihalogénure de phosphore.

Suivant les conditions expérimentales identiques aux deux étapes précédentes, l'halogénure (9) est transformé par action du dianion de l'alcool propargylique en heptadécatétrayne-2,5,8,11 ol-1 (10). Ce dernier est transformé en halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 (11) par action du trihalogénure de phosphore.

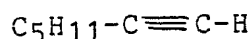
La synthèse du bromo-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 est décrite dans le brevet US-A-3 033 884.

Comme dans le cas du schéma réactionnel A, l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 (11) est alors mis en réaction directement avec le dianion de l'acide $\text{H}-\text{S}-\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ formé en traitant ce dernier avec 2 équivalents de base.

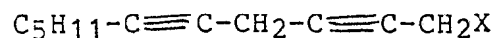
60

SCHEMA REACTIONNEL B

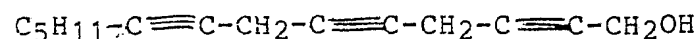
65



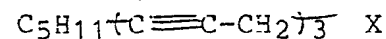
(6)

1) B^- 2) $\text{XCH}_2-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{X}$ 

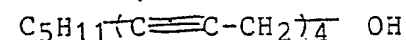
(7)

1) $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}$, 2B^- 2) H^+ 

(8)

 PX_3 

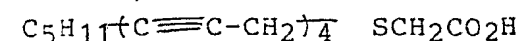
(9)

1) $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}$, 2B^- 2) H^+ 

(10)

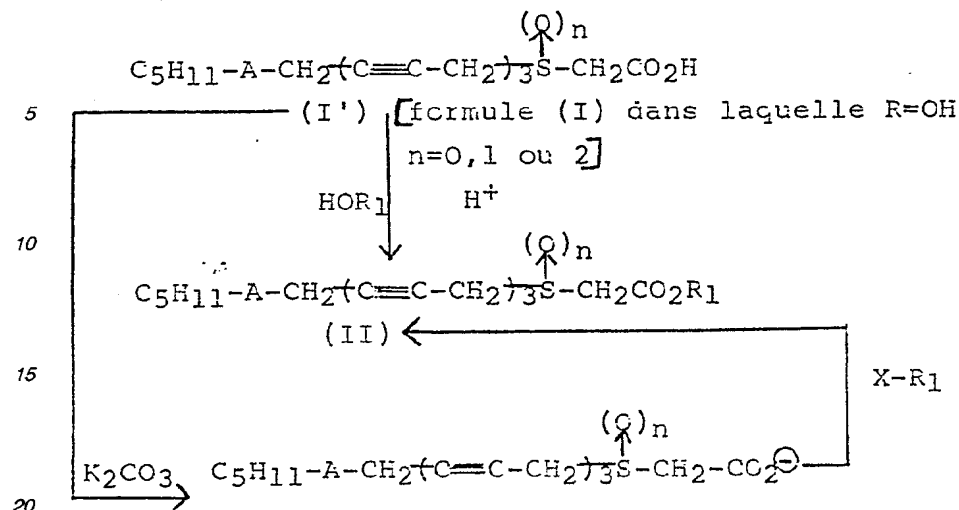
 PX_3 

(11)

1) $\text{HSCH}_2\text{CO}_2\text{H}$, 2B^- 2) H^+ 

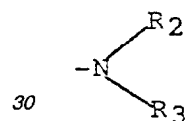
(12)

Les acides de formule générale (I') peuvent être transformés en esters (II) correspondants suivant les méthodes habituelles de transformation d'un acide en ester, c'est-à-dire par action d'un alcool en milieu acide ou par réaction de déplacement de l'halogène d'un halogénure d'alkyle par la fonction carboxylate de sodium ou de potassium de l'acide (I').



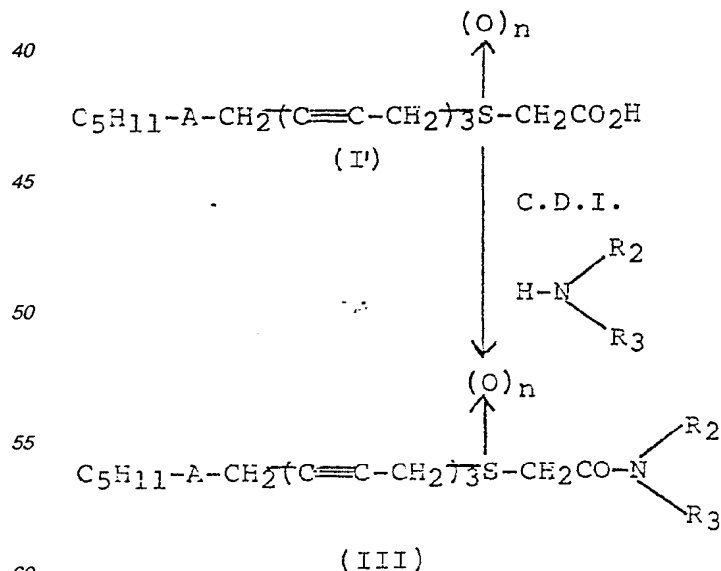
Dans la formule précitée, R₁ a les significations indiquées ci-dessus et X désigne un atome d'halogène tel que chlore ou brome.

25 Les amides de formule générale (III) rentrant dans la définition de la formule générale (I) dans laquelle R désigne le groupement :

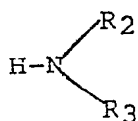


conforme à l'invention, sont obtenus en faisant réagir une forme activée des acides de formule (I') sur une amine dans un solvant organique. Cette forme activée de l'acide peut être, soit un chlorure d'acide, soit un anhydride ou encore l'intermédiaire formé par addition, à une solution d'acide, de carbonyl diimidazole (C.D.I.).

35 Cette dernière réaction est conduite de préférence en milieu solvant tel que le diméthylformamide ou encore un solvant chloré comme le dichlorométhane ou le dichloro-1,2 éthane. Cette réaction se déroule en particulier selon le schéma réactionnel suivant :

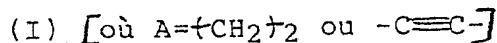
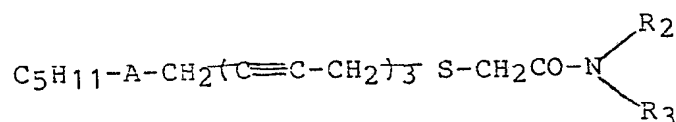
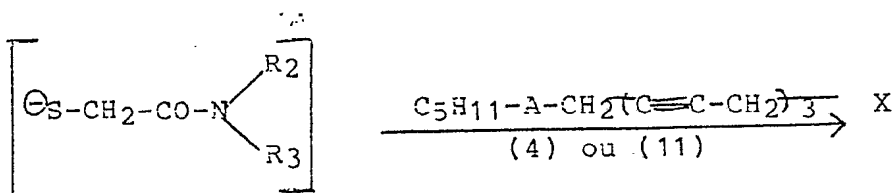
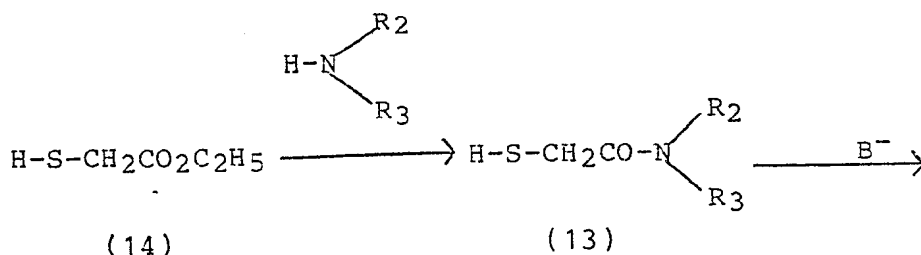


Lorsque les thioglycolamides sont facilement accessibles, les amides de structure (III) peuvent être obtenus directement sans passer par l'intermédiaire de l'acide de formule (I') (Schéma réactionnel C), en traitant l'halogénure (4) ou (11) par le thiolate formé au préalable à partir du thioglycolamide (13). Ce dernier est préparé par action d'une amine



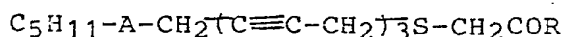
sur le thioglycolate d'éthyle (14). Cette méthode est en effet plus simple. On prépare les halogénures (4) ou (11), d'une part, et le sel de sodium ou de potassium du thioglycolamide, d'autre part, dans le méthanol ou l'éthanol. Les halogénures (4) ou (11) ne sont pas purifiés et leur mélange réactionnel est directement ajouté à une solution alcoolique du thioglycolamide salifié par un équivalent de base.

SCHEMA REACTIONNEL C

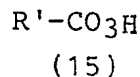


Les sulfoxydes ou les sulfones de formule générale (I) (n=1 ou 2) sont préparés à partir des thioéthers correspondants par action d'un équivalent ou de deux équivalents d'un peracide organique (15) dans un solvant organique tel que le chlorure de méthylène ou le dichloro-1,2 éthane. (Schéma réactionnel D)

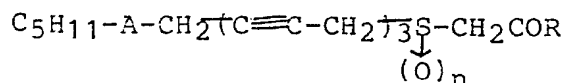
SCHEMA REACTIONNEL D



5



10

1 équivale^{nt} de (15) $n=1$ 15 2 équivalents de (15) $n=2$

Les sulfoxydes entrant dans la définition de la formule générale (I) peuvent également être synthétisés par oxydation du thioéther correspondant, au bromite de sodium.

Les composés de formule (I), conformes à l'invention, ont une activité particulièrement remarquable vis-à-vis de l'inhibition du métabolisme de l'acide arachidonique et notamment au niveau des lipoxygénases à l'origine de la formation des leucotriènes et des acides hydroxylés qui jouent un rôle important dans le processus inflammatoire.

Ils peuvent être administrés à l'homme ou à l'animal à l'aide de compositions contenant en plus un support ou diluant pharmaceutiquement acceptable. Ces composés peuvent également être associés, si on le souhaite, à d'autres substances actives n'ayant pas d'effet antagoniste.

Les compositions pharmaceutiques ou vétérinaires conformes à l'invention peuvent être administrées par voie systémique ou locale.

Pour la voie entérale, elles peuvent se présenter sous forme de comprimés, de gélules, de dragées, de suppositoires, de sirops, de suspensions, de dispersions, de solutions, de poudres, de granulés, d'émulsions, etc.

Pour la voie topique, les compositions pharmaceutiques se présentent, entre autres, sous forme d'onguents, de teintures, de crèmes, de pommades, de poudres, de timbres, de tampons imbibés, de solutions, de lotions, de gels, de sprays, de shampooings, de suspensions, ou encore de microdispersions de vésicules lipidiques ioniques ou nonioniques renfermant facultativement une huile.

Les compositions utilisées par voie topique peuvent se présenter, soit sous forme anhydre, soit sous forme aqueuse, selon l'indication clinique.

Pour la voie ophtalmique, on peut utiliser un collyre aqueux stérile sous la forme d'une suspension ayant une taille de particules inférieure à 25 μm selon les indications pharmacopée. On peut également proposer une pommade ophtalmique où la substance active serait solubilisée. Cette pommade serait constituée d'un mélange approprié de polyéthylèneglycol.

Pour les voies aériennes, on utilise des pulvérisations buccopharyngées de solutions hydroéthanoliques, ou de suspensions dans une phase dispersive avec une taille de particules appropriée.

Les compositions pharmaceutiques conformes à l'invention peuvent également être administrées par voie parentérale et notamment par voie intraveineuse, intramusculaire, intrapéritonéale, sous-cutanée ou intradermique.

Pour les voies parentérales, et plus particulièrement les injections, on utilise la substance active dans un véhicule stérile tel que l'eau. La substance active est soit mise en suspension ou dissoute dans ce véhicule ou dans des vésicules lipidiques ioniques ou non ioniques.

Pour la voie intramusculaire ou sous-cutanée, les compositions peuvent se présenter sous la forme :

- d'une suspension dans un soluté aqueux dispersif, par exemple un mélange d'alcool benzylique, de carboxyméthylcellulose sodique, de chlorure de sodium, du produit de condensation de 20 moles d'oxyde d'éthylène sur un mélange d'esters oléiques du sorbitol et d'anhydrides du sorbitol dénommé "Polysorbate 80", d'eau pour préparation injectable;

- d'une solution dans un solvant non aqueux constitué d'une huile végétale pour préparations injectables (ex. huile de ricin) additionnée ou non d'un faible pourcentage d'alcool éthylique. La stérilisation du soluté non aqueux sera faite par filtration.

Les composés, conformes à l'invention, peuvent également être utilisés en cosmétique, notamment dans les crèmes, les lotions pour la peau telles que dans les produits solaires, post-solaires, apaisants, antiséborrhéiques, antiacnéiques ou encore les shampooings.

Les compositions pharmaceutiques et/ou cosmétiques, conformes à l'invention, peuvent contenir des additifs inertes ou pharmacodynamiquement ou cosmétiquement actifs, et notamment :

- des agents hydratants comme la thiamorpholinone et ses dérivés ou l'urée; des agents antiséborrhéiques tels que la S-carboxyméthylcystéine, la S-benzylcystéamine et leurs dérivés, la tioxolone; des antibiotiques comme l'érythromycine et ses esters, la néomycine, la clindamycine et ses dérivés, ou les tétracyclines; des agents qui interfèrent avec la kératinisation tels que l'acide salicylique et les pipéridino-6 pyrimidine oxyde-3) et ses dérivés, le diazoxide et le Phénytoïn; d'autres agents anti-inflammatoires stéroïdiens ou non

stéroïdiens; des caroténoïdes et notamment le β -carotène; des agents anti-psoriasiques tels que l'anthraline et ses dérivés; des inhibiteurs de phospholipases A₂; des antifongiques tels que les imidazoles, les triazoles, les allylamines ou les thiocarbamates.

Les compositions conformes à l'invention peuvent également contenir des agents d'amélioration de la saveur, des agents conservateurs, des agents stabilisants, des agents régulateurs d'humidité, des agents régulateurs de pH, des agents modificateurs de pression osmotique, des agents émulsionnants, des filtres UV-A et UV-B, des antioxydants tels que l' α -tocophérol, le butylhydroxyanisole ou le butylhydroxytoluène, les anesthésiques locaux, des tampons, etc...

Les compositions conformes à l'invention peuvent être conditionnées sous des formes retard ou à libération progressive, connues en elles-mêmes. Elles peuvent enfin contenir des vésicules ioniques (liposomes) ou non ioniques.

La substance active, répondant à la formule générale (I), conforme à l'invention, est présente dans les compositions pharmaceutiques ou cosmétiques, dans des proportions comprises entre 0,01 et 10% en poids par rapport au poids total de la composition et de préférence entre 0,1 et 50% en poids.

Dans l'application thérapeutique, le traitement est déterminé par le médecin et peut varier suivant l'âge, le poids et la réponse du patient ainsi que la gravité des symptômes. Le dosage est généralement compris entre 0,05 et 500 mg/kg/jour et de préférence entre 0,5 et 100 mg/kg/jour. La durée du traitement est variable suivant la gravité des symptômes et peut s'étaler entre 1 et 12 semaines de façon continue ou discontinue.

L'invention a également pour objet l'utilisation des composés de formule (I) dans la préparation de compositions pharmaceutiques ou vétérinaires destinées au traitement ou à la prophylaxie des maladies allergiques et dans le traitement des dermatoses et des maladies inflammatoires.

Les exemples suivants sont destinés à illustrer l'invention sans pour autant présenter un caractère limitatif.

EXEMPLE DE REFERENCE A

Préparation de l'heptadécatriyne-2,5,8 ol-1 (3)

Dans un premier stade, on prépare le chlorure de propyl magnésium en ajoutant goutte à goutte une solution de 53 g de chlorure de propyle dilué dans 100 cm³ de THF (tétrahydrofurane) anhydre, à une suspension agitée, à la température ordinaire sous atmosphère inerte, de 16,43 g de magnésium dans 300 cm³ de THF anhydre. La réaction est terminée en portant le mélange réactionnel au reflux du THF pendant trois heures, après la fin de l'introduction du chlorure de propyle.

Dans un deuxième stade, on forme le dianion de l'alcool propargylique en ajoutant sous agitation, au mélange réactionnel précédent refroidi à 0°C, 19 g d'alcool propargylique. A la fin de l'introduction, le mélange est encore agité pendant 1 h 30 à la température ordinaire. Puis on ajoute 0,5 g de cyanure de cuivre et toujours à la température ordinaire, on agite encore pendant 1 h 30. Puis au mélange ainsi obtenu, refroidi à 0°C, on introduit goutte à goutte 40,54 g de chloro-1 tétradécadiyne-2,5. On abandonne le mélange une nuit à la température ordinaire et ensuite il est porté sous reflux pendant 9 heures. Le solvant est alors éliminé par évaporation sous vide et le résidu obtenu extrait au chlorure de méthylène. La phase organique est ensuite lavée à l'eau, séchée sur sulfate de magnésium et concentrée sous pression réduite. Le solide obtenu est solubilisé dans 350 cm³ d'hexane bouillant. Par refroidissement, l'alcool attendu cristallise. Il est essoré et séché. On obtient 25 g d'heptadécatriyne-2,5,8 ol-1 sous forme de cristaux blancs dont le point de fusion est de 48°C. Son spectre de ¹H RMN est conforme à la structure attendue.

EXEMPLE DE REFERENCE B

Préparation de l'heptadécatétrayne-2,5,11 ol-1

Comme dans l'exemple A, on prépare le dianion de l'alcool propargylique par échange avec le chlorure de propylmagnésium.

Dans un premier temps, on traite 18 g de magnésium, dans 600 cm³ de THF anhydre, par 72 cm³ de chloropropane. Ensuite, lorsque le magnésium est totalement transformé, on ajoute alors, à la température ordinaire, 21,8 cm³ d'alcool propargylique. Après 2 heures d'agitation à la température ordinaire, on introduit 3,5 g de cyanure cuivreux.

Le mélange est encore agité 2 heures à température ordinaire, puis refroidi à 0°C, température à laquelle est ajouté un équivalent de bromo-1 tétradécatriyne-2,5,8, préparé comme suit.

A une solution de 50 g de tétradécatriyne-2,5,8 ol-1 dans 300 cm³ d'éther anhydre, on ajoute 12,5 cm³ de tribromure de phosphore, puis 0,1 cm³ de pyridine. Le mélange ainsi obtenu est porté au reflux pendant 3 heures. Ensuite, à la température ordinaire, il est versé sur une solution de bicarbonate de sodium. La phase étherée est décantée, lavée à l'eau, séchée sur sulfate de magnésium, puis évaporée sous pression réduite. Le bromo-1 tétradécatriyne-2,5,8 est solubilisé dans 30 cm³ de THF anhydre et introduit dans le mélange réactionnel contenant le dianion de l'alcool propargylique.

A la fin de l'introduction, le mélange est agité 2 heures puis abandonné une nuit. Il est alors versé sur une

solution glacée de chlorure d'ammonium, puis extrait deux fois à l'acétate d'éthyle. Les phases d'acétate d'éthyle rassemblées sont lavées à l'eau, séchées sur sulfate de magnésium. Le solvant est alors éliminé par évaporation sous vide. Le produit noirâtre obtenu est extrait cinq fois à l'aide de 150 cm³ d'heptane bouillant. Par refroidissement, l'heptadécatriyne-2,5,8,11 ol-1 cristallise. On obtient 25 g de cristaux blanc-crème dont le point de fusion est de 54-56°C.

EXEMPLE DE PREPARATION I

Préparation de l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11

On prépare séparément le bromo-1 heptadécatriyne-2,5,8.

Un mélange agité de 15 g d'heptadécatriyne-2,5,8 ol-1 (3), de 2,2 cm³ de tribromure de phosphore, de 3 gouttes de pyridine dans 150 cm³ d'éther anhydre est porté sous atmosphère inerte à ébullition pendant 2 heures. Puis, à température ordinaire, le mélange est lavé au bicarbonate de sodium puis à l'eau et séché sur sulfate de magnésium. Cette solution filtrée est ajoutée directement à une solution de thioglycolate de potassium préparée comme suit.

A la température ordinaire, sous atmosphère inerte, on ajoute 8,9 g de potasse à 4,7 cm³ d'acide thioglycolique solubilisé dans 150 cm³ de méthanol. L'agitation est maintenue pendant 2 heures à la température ordinaire. Au dianion de l'acide thioglycolique ainsi formé, on ajoute alors la solution étherée de bromure préparée précédemment. La réaction de déplacement du bromure est très rapide. Lorsque ce dernier est totalement transformé, le mélange réactionnel est versé dans l'eau acidulée. La phase étherée est décantée, lavée à l'eau, séchée sur sulfate de magnésium et le solvant évaporé. L'acide brut obtenu est recristallisé deux fois dans l'heptane bouillant. On obtient 9 g d'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 sous forme de cristaux beiges fondant à 63°C.

Les spectres ¹H et ¹³C RMN sont conformes à la structure attendue.

Le produit attendu est analysé sous forme de demi-hydrate.

Analyse élémentaire : C₁₉H₂₆O₂S, 1/2 H₂O

	C	H	O	S
Calculé	69,68	8,31	12,21	9,79
Trouvé	69,75	7,52	12,77	9,93

EXEMPLE DE PREPARATION 2

Préparation du N-(éthyl)thia-3 eicosatriynamide-5,8,11

a) Préparation du N-éthylthioglycolamide

Un mélange de 60 g de thioglycolate d'éthyle et de 150 cm³ d'une solution aqueuse à 33% d'éthylamine est agité pendant 48 heures sous atmosphère inerte. Le N-éthylthioglycolamide est purifié par distillation sous vide. On obtient 47 g d'un liquide incolore de point d'ébullition 95-98°C/1,3 x 10² Pa.

b) Préparation du thiolate de sodium du N-éthylthioglycolamide

On agite, pendant une heure, 2,43 g de N-éthylthioglycolamide en solution dans 30 cm³ de méthanol avec 1,2 g de méthanolate de sodium à 0°C sous atmosphère inerte.

c) Préparation du bromo-1 heptadécatriyne-2,5,8

Un mélange de 5 g d'heptadécatriyne-2,5,8 ol-1, d'une goutte de pyridine et de 2 g de tribromure de phosphore dans 20 cm³ d'éther éthylique est portée sous reflux pendant 3 heures. La phase étherée est ensuite lavée au bicarbonate de sodium, puis à l'eau et séchée sur sulfate de magnésium.

d) Condensation du N-éthylthioglycolamide sur le bromo-1 heptadécatriyne-2,5,8

La solution étherée de bromo-1 heptadécatriyne -2,5,8 préparée suivant le mode opératoire ci-dessus est ajoutée goutte à goutte à une solution agitée à 0°C sous atmosphère inerte, de thiolate de sodium du N-éthylthioglycolamide préparée suivant le mode opératoire b) ci-dessus. Le mélange obtenu est agité pendant 1 heure après la fin de l'addition. Les solvants sont ensuite éliminés par évaporation sous vide. Le produit obtenu est dissous dans 100 cm³ de chlorure de méthylène. La phase organique est lavée à l'eau, séchée sur sulfate de magnésium, concentrée, puis déposée sur une colonne de gel de silice. L'amide attendu est élué au mélange chlorure de méthylène-acétate d'éthyle (97-3). Après évaporation de l'éluant, on isole 6 g de produit qui sont recristallisés dans l'éther isopropylique. On obtient 4 g de N-(éthyl) thia-3 eicosatriynamide-5,8,11. Ce sont des cristaux beiges de point de fusion de 59°C.

Analyse élémentaire : $C_{21}H_{31}N$ OS

	C	H	N	O	S	
Calculé	72,99	9,04	4,05	4,63	9,29	5
Trouvé	73,18	9,08	3,85	4,83	9,32	

EXEMPLE DE PREPARATION 3

10

Préparation du N-(hydroxy-2 éthyl)thia-3 eicosatriynamide-5,8,11a) Préparation du N-(hydroxy-2 éthyl)thioglycolamide

15

Un mélange agité sous atmosphère inerte de 13 g de thioglycolate d'éthyle et de 17 g d'éthanolamine est porté pendant 1 heure à une température de 70-80°C, puis une demi-heure à 130°C.

Le N-(hydroxy-2 éthyl)thioglycolamide est purifié par distillation $T_{eb} = 152^\circ C/5,3$ Pa.

b) Préparation du thiolate de sodium d'-(hydroxy-2 éthyl)thioglycolamide

20

A une solution agitée à 0°C sous atmosphère inerte, de 1,35 g de N-(hydroxy-2 éthyl)thioglycolamide dans 15 cm³ de méthanol, on ajoute 0,54 g de méthanolate de sodium solubilisé dans 15 cm³ de méthanol.

L'agitation est maintenue 1 heure avant l'introduction du dérivé bromé.

c) Préparation du bromo-1 heptadécatriyne-2,5,8

25

Ce bromure est préparé comme dans l'exemple 2c) à partir de 2,44 g d'heptadécatriyne-2,5,8 ol-1 que l'on traite par 1 g de tribromure de phosphore dans 15 cm³ d'éther éthylique.

d) La solution étherée de bromo-1 heptadécatriyne-2,5,8 est ajoutée à la solution méthanolique de thiolate de sodium du N-(hydroxy-2 éthyl)thioglycolamide. A la fin de la réaction, le mélange de solvants est éliminé par évaporation sous vide. Le produit est solubilisé dans 50 cm³ de chlorure de méthylène.

30

La phase organique est lavée à l'eau, décantée, séchée sur sulfate de magnésium, concentrée et déposée sur une colonne de chromatographie de gel de silice. En utilisant comme éluant le chlorure de méthylène, on élimine les impuretés et ensuite à l'acétate d'éthyle, l'amide est entraîné. Après évaporation de l'éluant, les cristaux obtenus sont lavés au pentane. On isole ainsi 1,5 g de N-(hydroxy-2 éthyl) thia-3 eicosatriynamide-5,8,11 dont le point de fusion est de 77°C. Les spectres IR et ¹H RMN sont conformes à la structure attendue.

35

L'analyse élémentaire correspond à un produit partiellement hydraté : $C_{21}H_{31}NO_2S$, 1/4 H₂O

	C	H	N	O	S	
Calculé	68,90	8,67	3,82	9,83	8,75	40
Trouvé	68,78	8,75	3,85	10,25	8,75	

EXEMPLE DE PREPARATION 4

45

Préparation du N-(éthyl)oxo-3 thia-3 eicosatriynamide-5,8,11

A une solution agitée à 0°C, de 1 g de N-(éthyl)thia-3 eicosatriynamide-5,8,11 dans 15 cm³ de chlorure de méthylène, on ajoute goutte à goutte une solution de 0,53 g d'acide métachloroperbenzoïque à 90%, dans 10 cm³ de chlorure de méthylène.

50

Une heure après, le milieu réactionnel est lavé au bicarbonate de sodium, puis à l'eau. La phase organique est séchée sur sulfate de sodium et déposée sur une colonne de gel de silice.

Le sulfoxyde attendu est élué au mélange chlorure de méthylène-acétate d'éthyle (80-20). Après évaporation de l'éluant, on isole 0,8 g de produit que l'on recristallise dans 100 cm³ d'éther isopropylique.

55

On obtient 0,5 g de N-(éthyl)oxo-3 thia-3 eicosatriynamide-5,8,11. Ce sont des cristaux blancs de point de fusion 77°C.

EXEMPLE DE PREPARATION 5

60

Préparation du N-(éthyl)dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynamide-5,8,11

A une solution agitée à 0°C, de 1 g de N-(éthyl)thia-3 eicosatriynamide-5,8,11, dans 20 cm³ de chlorure de méthylène, on ajoute goutte à goutte une solution de 20 cm³ de chlorure de méthylène contenant 2,1

65

EP 0 342 115 A1

équivalents d'acide métachloroperbenzoïque. Après cette introduction, le mélange réactionnel est agité 2 heures à température ambiante, puis lavé à l'aide d'une solution aqueuse de bicarbonate de sodium et enfin à l'eau.

Après élimination du chlorure de méthylène par évaporation sous vide, la sulfone attendue est recristallisée dans l'éther isopropylique en présence d'une trace d'acétate d'éthyle. On obtient 0,75 g de N-(éthyl)dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynamide-5,8,11 sous forme de cristaux beiges dont le point de fusion est de 83°C. Les spectres infrarouges et ¹H RMN sont conformes à la structure attendue.

Le produit est analysé sous forme de demi-hydrate.

Analyse élémentaire : C₂₁H₃₁N O₃ S, 1/2 H₂O

	C	H	N	O	S
Calculé	65,25	8,34	3,62	14,48	8,29
Trouvé	65,00	7,95	3,60	14,45	8,23

EXEMPLE DE PREPARATION 6

Préparation de l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11

A une solution agitée, à 0°C de 6 g d'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 dans 50 cm³ de chlorure de méthylène et 5 cm³ d'acide formique, on ajoute 6 cm³ d'eau oxygénée 110 volumes.

Le mélange est ensuite abandonné pendant 48 heures à la température ordinaire puis concentré à environ 25 cm³ et refroidi à 0°C.

Le produit attendu cristallise. Il est essoré, lavé au dichlorométhane, séché puis recristallisé dans l'acide formique. On obtient 4,5 g d'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 sous forme de cristaux blancs dont le point de fusion est de 132°C.

Analyse élémentaire : C₁₉H₂₆O₄ S

	C	H	O	S
Calculé	65,11	7,47	18,25	9,14
Trouvé	64,82	7,10	17,93	8,86

EXEMPLE DE PREPARATION 7

Préparation du dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoate-5,8,11 de méthyle

Une solution de 1 g d'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 dans 50 cm³ de méthanol est portée sous reflux en présence d'une catalyse acide sulfurique pendant 48 heures. Le mélange est ensuite filtré à température ordinaire. Le méthanol est évaporé sous pression réduite.

Le produit attendu recristallise dans l'éther isopropylique.

On obtient 0,75 g de dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoate-5,8,11 de méthyle, sous forme de paillettes nacrées dont le point de fusion est de 69°C.

EXEMPLE DE PREPARATION 8

Préparation du N-[(hydroxy-2 éthyl)oxyéthyl] thia-3 eicosatriynamide-5,8,11

A une solution agitée à la température ordinaire sous atmosphère inerte, de 3,18 g d'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11 dans 50 cm³ de dichloro-1,2 éthane, on ajoute 3 g de carbonyl diimidazole. Le mélange ainsi obtenu est porté 3 heures à une température comprise entre 40 et 50°C. Puis la solution est refroidie vers 10°C et on ajoute 2,10 g de diglycolamine. 2 heures après la fin de l'introduction, le mélange réactionnel est versé sur une solution saturée de chlorure d'ammonium. La phase organique est décantée, lavée à l'eau, puis séchée sur sulfate de magnésium et enfin traitée au noir animal. Le solvant est éliminé par évaporation sous vide. Le produit obtenu cristallise par refroidissement. Il est recristallisé dans l'éther isopropylique. On isole ainsi 3 g de N-[(hydroxy-2 éthyl)oxyéthyl] thia-3 eicosatriynamide-5,8,11 sous forme de cristaux blancs-crème de point de fusion 56°C.

Analyse élémentaire : C₂₃H₃₅NO₃S

EP 0 342 115 A1

	C	H	N	O	S
Calculé	68,11	8,70	3,45	11,83	7,91
Trouvé	68,06	8,68	3,46	12,01	7,88

5

EXEMPLE DE PREPARATION 9

10

Préparation de l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14

On prépare séparément le bromo-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 et le dianion de l'acide thioglycolique.

- Bromo-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11.

15

Un mélange, agité à l'abri de la lumière, de 5 g d'heptadécatétrayne-2,5,8,11 ol-1, de 1,25 cm³ de tribromure de phosphore et une goutte de pyridine dans 15 cm³ d'éther anhydre est porté sous reflux pendant 2 heures. La solution est ensuite versée dans 100 cm³ d'eau glacée et extraite deux fois à l'éther éthylique. Les phases étherées sont lavées avec une solution de bicarbonate de sodium puis à l'eau, et enfin séchées sur sulfate de sodium.

20

- Dianion de l'acide thioglycolique.

25

A une solution agitée sous atmosphère inerte de 1,6 cm³ d'acide thioglycolique dans 50 cm³ de méthanol, refroidie à 0°C, on ajoute 2,6 g de méthylate de sodium. L'agitation est ensuite maintenue 2 heures à température ambiante.

A cette solution à nouveau refroidie à 0°C, on ajoute la solution étherée contenant le bromo-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11. Une demi-heure après, la réaction est terminée. Le mélange réactionnel est versé sur 200 cm³ d'une solution d'acide sulfurique 1N, la phase étherée est décantée, lavée à l'eau, séchée sur sulfate de sodium et le solvant évaporé sous pression réduite. Le produit obtenu est agité dans l'heptane. Les cristaux sont essorés et séchés. Les 4,2 g d'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14 sont recristallisés dans l'éther isopropylique.

30

On obtient 3 g de cristaux blanc-crème dont le point de fusion est de 70°C.
Analyse élémentaire : C₁₉H₂₂O₂S

35

	C	H	O	S
Calculé	72,57	7,05	10,18	10,20
Trouvé	72,50	6,97	10,26	10,12

40

EXEMPLE DE PREPARATION 10

45

Préparation du N-[(hydroxy-2 éthyl)oxyéthyl] thia-3 eicosatétraynamide-5,8,11,14

A l'abri de la lumière et sous atmosphère inerte, on ajoute 0,53 g de carbonyl diimidazole à une solution de 0,5 g d'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14 dans 20 cm³ de diméthylformamide anhydre. Le mélange est porté à une température de 50°C pendant 2 heures.

50

Ensuite, à la température ordinaire, on ajoute 0,33 g de diglycolamine et le mélange réactionnel est abandonné une nuit. Le lendemain, il est versé dans 100 cm³ d'eau glacée acidulée (HCl, 1N), extrait trois fois par 50 cm³ de chlorure de méthylène. Les phases organiques sont rassemblées, séchées sur sulfate de sodium et le solvant éliminé sous pression réduite. L'amide attendu est recristallisé dans 60 cm³ d'éther isopropylique.

55

On obtient 0,5 g de N-[(hydroxy-2 éthyl)oxyéthyl] thia-3 eicosatétraynamide-5,8,11,14 sous forme de cristaux blancs de point de fusion : 57-58°C. Cet amide est analysé sous forme hydraté.

Analyse élémentaire : C₂₃H₃₁NO₃S, 1/4 H₂O

60

	C	H	N	O	S
Calculé	68,04	7,80	3,45	12,80	7,90
Trouvé	68,02	7,85	3,47	12,60	7,84

65

EXEMPLE DE PREPARATION 11

5

Préparation de l'acide oxo-3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14

A une solution agitée à l'abri de la lumière et sous atmosphère inerte, on ajoute, sous agitation, 10 cm³ de dioxane agitée à 10° C, à l'abri de la lumière et sous atmosphère inerte, on ajoute, sous agitation, 10 cm³ d'eau contenant 1 équivalent de bromite de sodium. Au bout de 2 heures, le sulfoxyde précipite. Il est essoré et séché sous pression réduite, puis recristallisé dans l'éther isopropylique.

10

On obtient 300 mg d'acide oxo-3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14 sous forme de cristaux blanc-beige de point de fusion 92°C, analysé sous forme hydraté.

Analyse élémentaire : C₁₉H₂₂O₃S, 1/4 H₂O

15

	C	H	O	S
Calculé	68,12	6,78	15,52	9,57
Trouvé	68,18	6,69	15,55	9,65

20

EXEMPLE DE PREPARATION 12

25

Préparation de l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14

A une solution agitée à l'abri de la lumière et sous atmosphère inerte, de 1 g d'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14 dans un mélange de 10 cm³ de chlorure de méthylène et 1 cm³ d'acide formique, on ajoute goutte à goutte 1,05 cm³ d'eau oxygénée 9,8 N. L'agitation est maintenue pendant 2 heures puis le mélange est abandonné une nuit à température ordinaire. Le lendemain, le précipité formé est essoré, séché sous pression réduite.

30

On obtient 0,7 g d'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14 sous forme de cristaux blancs, de point de fusion 142°C. Ce produit est analysé sous forme hydratée.

Analyse élémentaire : C₁₉H₂₂O₄S, 1/2 H₂O

35

	C	H	S
Calculé	65,20	6,52	9,02
Trouvé	64,44	6,42	8,96

40

Les exemples suivants sont destinés à illustrer des compositions pharmaceutiques et/ou cosmétiques conformes à l'invention.

EXEMPLE 1

45

On prépare la composition suivante :

- N-[(hydroxy-2	0,50 g
éthyl)oxyéthyl] thia-3	
50 eicosatriynamide-5,8,11	
- Propanol-1	50,00 g
- Propylèneglycol	10,00 g
-	2,00 g
Hydroxypropylcellulose	
55 - Eau	qsp 100,00 g

Cette composition se présente sous forme d'un gel pouvant être appliqué par voie topique.

60

EXEMPLE 2

On prépare la composition suivante :

65

EP 0 342 115 A1

- N-(hydroxy-2 éthyl) thia-3 eicosatriynamide-5,8,11	5,00 g	
- Polyéthylène micronisé	10,00 g	5
- Myristate d'isopopyle	qsp 100,00 g	

Cette composition se présente sous forme d'un onguent hydrophobe destiné à une application topique. On obtient également de bons résultats en remplaçant le (N-hydroxy-2 éthyl)thia-3 eicosatriynamide-5,8,11 par le N-(éthyl)dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynamide-5,8,11. 10

EXEMPLE 3

On prépare la composition suivante :

- N-(éthyl)dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynamide-5,8,11	1,00 g	
- Triglycérides des acides caprique, caprylique et stéarique	40,00 g	20
- Triglycérides des acides caprique et caprylique	30,00 g	25
- Vaseline	20,00 g	
- Huile de vaseline	qsp 100,00 g	30

Cette composition se présente sous forme d'un onguent hydrophobe destiné à une application topique.

EXEMPLE 4

On prépare la composition suivante :

- Acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11	0,50 g	
- Alcool cétylique	6,40 g	40
- Alcool cétylique oxyéthyléné à 20 moles d'oxyde d'éthylène	2,10 g	
- Monostéarate de glycérol	2,00 g	45
- Triglycérides des acides caprique et caprylique	15,00 g	
- Propylèneglycol	10,00 g	50
- Eau	qsp 100,00 g	

Cette composition se présente sous forme d'une crème destinée à une application topique.

EXEMPLE 5

On prépare la lotion suivante :

- Acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11	0,10 g	60
- Ethanol	50,00 g	
- Propylèneglycol	qsp 100,00 g	

65

EP 0 342 115 A1

Les compositions des exemples 1 à 5 qui précèdent sont toutes fabriquées et stockées en atmosphère inerte et à l'abri de la lumière.

5

EXEMPLE 6

On prépare la composition suivante :

- | | | |
|----|---|--------------------------|
| 10 | - N-(hydroxy-2
éthyl)thia-3
eicosatriynamide-5,8,11 | 0,10 g |
| | - Ethanol absolu | 1,00 cm ³ |
| | - Aromatisant qs,
conservateur qs, | |
| 15 | - Glycérol | qsp 5,00 cm ³ |

qui est introduite dans une ampoule en verre brun de 5 cm³ destinée à être utilisée par voie orale sous forme d'un soluté buvable.

20

EXEMPLE 7

On prépare une gélule de 350 mg contenant une poudre ayant la composition suivante :

- | | | |
|----|---|---------|
| 25 | - N-(hydroxy-2
éthyl)oxyéthyl thia-3
eicosatétraynamide-
5,8,11,14 | 0,025 g |
| | - Cellulose | 0,020 g |
| 30 | microcristalline | |
| | - Amidon de maïs | 0,100 g |
| | - Silice colloïdale | 0,020 g |
| | - Stéarate de
magnésium | 0,185 g |
| 35 | | |

EXEMPLE 8

40

On prépare un gel sous forme de dispersion vésiculaire ayant la formulation suivante :

- | | | |
|----|--|--------------|
| | - Acide thia-3
eicosatriynoïque-5,8,11 | 0,10 g |
| 45 | - Phosphatidylcholine | 5,00 g |
| | - Butylhydroxytoluène | 0,10 g |
| | - Acide polyacrylique
réticulé vendu sous le
nom de CARBOPOL | 0,50 g |
| 50 | 940 par la Société
GOODRICH | |
| | - Parahydroxybenzoate
de méthyle | 0,01 g |
| | - NaOH dilué qs | pH = 7,4 |
| 55 | - NaCl à 0,9% | qsp 100,00 g |

Le procédé de préparation comporte les étapes suivantes :

- | | |
|----|---|
| | 1°) Le parahydroxybenzoate de méthyle est solubilisé dans une solution de NaCl à 0,9%. |
| 60 | 2°) Le butylhydroxytoluène est dissous dans quelques ml de CHCl ₃ ; on y ajoute la phosphatidylcho-
line, puis on complète la quantité de CHCl ₃ à 60 ml. L'ensemble est mis sous agitation magnétique
jusqu'à solubilisation: on ajoute l'acide thia-3-eicosatriynoïque-5,8,11 et on agite de nouveau jusqu'à
solubilisation. |
| | On évapore ensuite le CHCl ₃ en portant à sec la phase lipidique dans un évaporateur rotatif. |
| 65 | 3°) La solution obtenue au cours de la première étape, est ajoutée, sous agitation mécanique |

appropriée (3 heures à 200 tr/mn et à 20°C), à la phase lipidique, obtenue dans la deuxième étape. Il en résulte une dispersion laiteuse et homogène de vésicules ayant un diamètre de 0,5 µm à 5 µm.

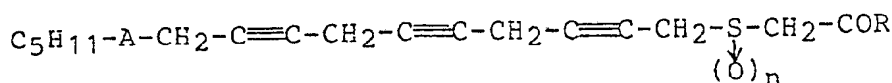
4°) Le Carbopol 940 est ajouté en pluie, sous agitation, à la dispersion ainsi obtenue et le pH du gel est ajusté à 7,4 avec de la soude diluée.

5

Revendications

1. Composé caractérisé par le fait qu'il répond à la formule générale (I) :

10



dans laquelle :

15

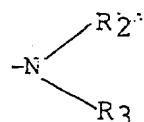
A correspond aux radicaux suivants :

$(\text{CH}_2)_2$ ou $(\text{C}\equiv\text{C})$;

n est égal à 0,1 ou 2 ;

R représente un radical hydroxyle, alcoxy de formule $-\text{OR}_1$, ou un radical amino de formule :

20



25

R_1 représente un radical alkyle ayant de 1 à 20 atomes de carbone, monohydroxyalkyle, polyhydroxyalkyle, aryle ou aralkyle, éventuellement substitué(s) ou un reste de sucre ;

R_2 et R_3 représentent, indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome, un radical polyhydroxyalkyle, un radical aryle ou benzyle, éventuellement substitué(s), un reste d'acide aminé ou de sucre aminé ;

30

R_2 et R_3 pris ensemble forment également avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, un hétérocycle comportant éventuellement un hétéroatome supplémentaire et/ou étant éventuellement substitué par un groupement alkyle ou hydroxyalkyle,

et les sels desdits composés ainsi que leurs isomères optiques et géométriques.

2. Composés selon la revendication 1, caractérisés par le fait que dans la formule générale (I) le groupement alkyle désigne un radical choisi parmi les radicaux méthyle, éthyle, isopropyle, butyle, tertibutyle, éthyl-2 hexyle, isooctyle, dodécyle, hexadécyle et octadécyle ; que le radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome désigne un radical ayant 2 à 6 atomes de carbone, éventuellement interrompu par un atome d'oxygène ; que le radical polyhydroxyalkyle désigne un radical ayant 3 à 6 atomes de carbone et 2 à 5 groupes hydroxyle ; que le radical aryle est un radical phényle, éventuellement substitué par au moins un atome d'halogène, un groupement $-\text{OH}$, $-\text{NO}_2$, un radical alkyle inférieur, un radical trifluorométhyle ou une fonction acide carboxylique ; que le radical aralkyle est choisi parmi le radical benzyle ou phényl-2-éthyle ; qu'un reste de sucre est un reste choisi parmi les restes dérivant du glucose, du mannose, de l'érythrose ou du galactose ; que les restes de sucres aminés sont choisis parmi les restes de glucosamine, de galactosamine, de mannosamine ou de méglumine ; que les hétérocycles formés par R_2 et R_3 avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, sont choisis parmi les radicaux pipéridino, pipérazino, morpholino, pyrrolidino ou (hydroxy-2 éthyl)-4 pipérazino.

35

40

45

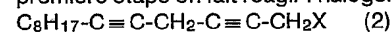
3. Composés selon la revendication 1 ou 2, caractérisés par le fait que les sels sont choisis parmi les sels de métaux alcalins, alcalino-terreux, de zinc, d'une amine organique, lorsqu'ils comportent au moins une fonction acide libre, ou parmi les sels d'un acide minéral ou organique choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates ou les citrates, lorsqu'ils comportent au moins une fonction amine.

50

4. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisés par le fait qu'il s'agit de l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, l'acide oxo-3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide oxo-3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, ainsi que les amides de ceux-ci.

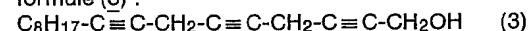
55

5. Procédé de préparation de l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, caractérisé par le fait que dans une première étape on fait réagir l'halogéno-1 tétradécadiyne-2,5 répondant à la formule (2) :

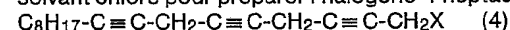


avec un dianion de l'alcool propargylique pour préparer l'heptadécatriidyne-2,5,8 ol-1, répondant à la formule (3) :

60



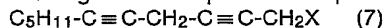
que dans une deuxième étape, on traite le composé (3) par un trihalogénure de phosphore dans un solvant chloré pour préparer l'halogéno-1 heptadécatriidyne-2,5,8 de formule (4) :



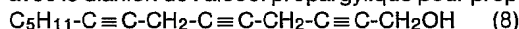
65

et que dans une troisième étape, on fait réagir le composé de formule (4) avec le dianion de l'acide thioglycolique pour préparer l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11.

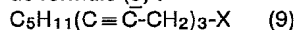
6. Procédé de préparation de l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, caractérisé par le fait que l'on fait réagir dans une première étape l'halogéno-1 undécadiyne-2,5 de formule (7) :



avec le dianion de l'alcool propargylique pour préparer l'hydroxy-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (8) :



que l'on transforme, dans une deuxième étape, l'alcool de formule (8) en halogéno-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (9) :

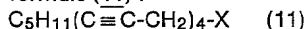


par action d'un trihalogénure de phosphore en milieu solvant chloré;

que l'on fait agir dans une troisième étape un dianion de l'alcool propargylique sur l'halogénure de formule (9) pour préparer l'heptadécatétrayne-2,5,8,11 ol-1 de formule (10) :

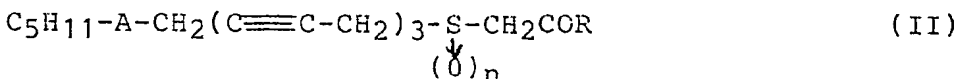


que dans une quatrième étape on transforme ce dernier en halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) :

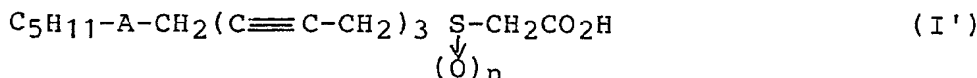


par action du trihalogénure de phosphore et que dans une cinquième étape on amène à faire réagir l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) avec le dianion de l'acide thioglycolique pour former l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14.

7. Procédé de préparation d'esters de formule (II) :

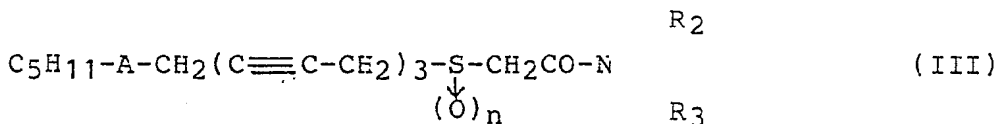


dans laquelle $\text{R}=\text{OR}_1$ et A, R_1 et n sont tels que définis dans la revendication 1, caractérisé par le fait que l'on fait agir sur le composé de formule (I') :

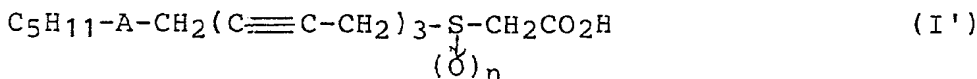


un alcool de formule HOR_1 en milieu acide ou qu'on procède à une réaction de déplacement de l'halogène d'un halogénure d'alkyle XR_1 par réaction du carboxylate de sodium ou de potassium de (I').

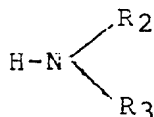
8. Procédé de préparation des amides de formule (III) :



dans laquelle $\text{A}, n, \text{R}_2, \text{R}_3$ ont les significations indiquées dans la revendication 1, caractérisé par le fait que l'on fait réagir, en milieu solvant, une forme activée du composé de formule (I') :

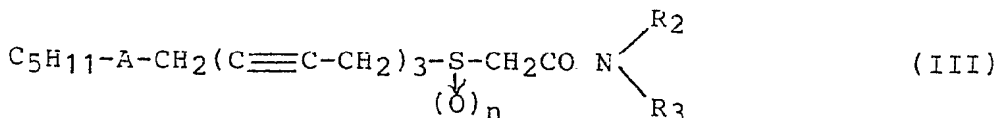


sur une amine de formule :



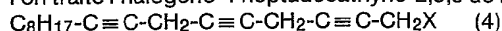
dans laquelle R_2 et R_3 ont la signification indiquée ci-dessus.

9. Procédé de préparation des amides répondant à la formule (III) :

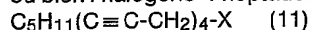


dans laquelle A, n, R_2 et R_3 ont les significations indiquées dans revendication 1, caractérisé par le fait que

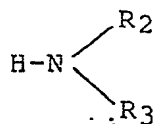
l'on traite l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8 de formule (4) :



ou bien l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) :



par le thiolate préparé par action d'une amine de formule :



dans laquelle R₂ et R₃ ont les significations indiquées dans la revendication 1 sur le thioglycolate d'éthyle.

10. Procédé de préparation des sulfoxydes et des sulfones répondant à la formule générale (I), dans laquelle n est égal à 1 ou 2, caractérisé par le fait que l'on fait réagir sur les thioéthers préparés selon l'un quelconque des procédés définis dans l'une quelconque des revendications 5 à 9, avec 1 ou 2 équivalents d'un peracide organique dans un solvant organique.

11. Médicament caractérisé par le fait qu'il contient un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4.

12. Composition pharmaceutique destinée à être administrée par voie systémique ou par voie locale, caractérisée par le fait qu'elle contient en présence d'un support ou d'un diluant pharmaceutiquement acceptable au moins un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4.

13. Composition pharmaceutique destinée à être administrée par voie topique, se présentant sous forme de crème, de teinture, d'onguent, de pommade, de poudre, de timbre, de tampon imbibé, de solution, de gel, de lotion, de spray, de shampooing, de suspension, de microdispersion de vésicules lipidiques, ioniques ou non ioniques, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4.

14. Composition pharmaceutique destinée à être administrée par voie oculaire se présentant sous forme de collyre ou de pommade, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une des revendications 1 à 4.

15. Composition pharmaceutique destinée à être administrée par voie aérienne se présentant sous forme de pulvérisations, de solutions ou de suspensions, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une des revendications 1 à 4.

16. Composition pharmaceutique se présentant sous forme de composition destinée à être administrée de façon parentérale par voie intraveineuse, intrapéritonéale, intramusculaire, sous-cutanée ou intradermique, caractérisée par le fait qu'elle contient un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4, dans un diluant pharmaceutiquement acceptable.

17. Composition pharmaceutique destinée à être administrée par voie entérale, se présentant sous forme de comprimé, de gélule, de dragée, de suppositoire, de sirop, de suspension, de dispersion, de solution, de poudre, de granulé, d'émulsion, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4.

18. Composition pharmaceutique selon l'une quelconque des revendications 12 à 17, caractérisée par le fait que le composé actif de formule (I) est présent dans des proportions comprises entre 0,01 et 10% en poids par rapport au poids total de la composition, et de préférence entre 0,1 et 5% en poids.

19. Composition pharmaceutique selon la revendication 12 ou 13, caractérisée par le fait que le composé de formule (I) est associé à un agent hydratant, antiséborrhéique, antibiotique, anti-inflammatoire, antipsoriasique, un agent favorisant la repousse des cheveux, un caroténoïde, un inhibiteur de phospholipase A₂ ou un antifongique.

20. Utilisation d'un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4 pour la préparation d'un médicament destiné au traitement et à la prophylaxie des maladies allergiques et dans le traitement des dermatoses et des maladies inflammatoires tels que le psoriasis, l'eczéma, l'acné.

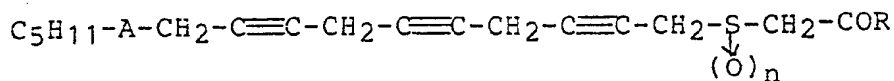
21. Utilisation selon la revendication 20 d'un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4, pour la préparation d'un médicament destiné au traitement et à la prophylaxie des maladies allergiques, au traitement des dermatoses et des maladies inflammatoires tels que le psoriasis, l'eczéma, l'acné, à des doses de 0,05 à 500 mg/kg/jour et de préférence 0,5 à 100 mg/kg/jour.

22. Composition cosmétique caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4, dans des proportions comprises entre 0,01 et 10% en poids, et de préférence comprises entre 0,1 et 5% en poids par rapport au poids total de la composition, en présence d'un support cosmétiquement acceptable.

23. Application d'un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4, comme produit cosmétique.

Revendications pour l'Etat contractant suivant : ES

1. Procédé de préparation d'un composé répondant à la formule générale (I) :



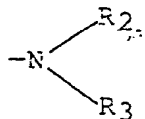
dans laquelle :

A correspond aux radicaux suivants :

$\text{-(CH}_2\text{)}_2$ ou $\text{-(C}\equiv\text{C)-}$;

n est égal à 0, 1 ou 2 ;

R représente un radical hydroxyle, alcoxy de formule -OR_1 , ou un radical amino de formule :



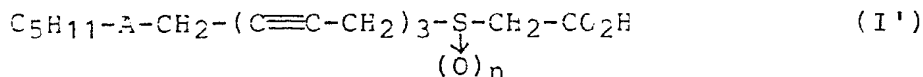
R_1 représente un radical alkyle ayant de 1 à 20 atomes de carbone, monohydroxyalkyle, polyhydroxyalkyle, aryle ou aralkyle, éventuellement substitué(s) ou un reste de sucre ;

R_2 et R_3 représentent, indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome, un radical polyhydroxyalkyle, un radical aryle ou benzyle, éventuellement substitué(s), un reste d'acide aminé ou de sucre aminé ;

R_2 et R_3 pris ensemble forment également avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, un hétérocycle comportant éventuellement un hétéroatome supplémentaire et/ou étant éventuellement substitué par un groupement alkyle ou hydroxyalkyle,

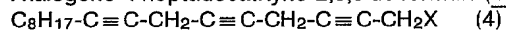
et les sels desdits composés ainsi que leurs isomères optiques et géométriques, caractérisés par le fait que :

A) pour obtenir les composés de formule (I') :

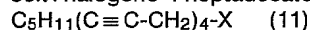


dans laquelle A, n ont les significations indiquées ci-dessus, on traite soit :

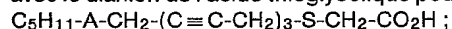
l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8 de formule (4) :



soit l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) :

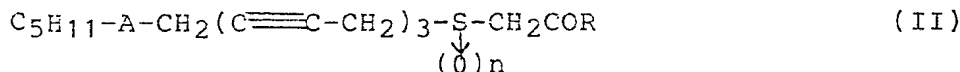


avec le dianion de l'acide thioglycolique pour obtenir le composé de formule :



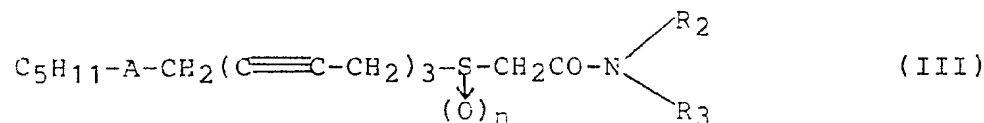
les sulfoxydes et les sulfones répondant à la formule générale (I') dans laquelle n est égal à 1 ou 2, étant obtenus en faisant réagir le thioether ci-dessus avec 1 ou 2 équivalents d'un peracide organique ;

B) pour obtenir les composés de formule (II) :

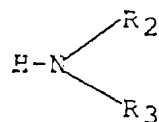


dans laquelle $\text{R}=\text{OR}_1$ et A, R_1 et n sont tels que définis ci-dessus, on fait agir sur le composé de formule (I'), un alcool de formule HOR_1 en milieu acide ou on procède à une réaction de déplacement de l'halogène d'un halogénure d'alkyle XR_1 du carboxylate de sodium ou de potassium de (I').

C) pour obtenir les composés de formule (III) :



dans laquelle A, n, R_2 , R_3 ont les significations indiquées ci-dessus, on fait réagir, en milieu solvant, une forme activée du composé de formule (I') sur une amine de formule :

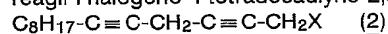


dans laquelle R₂ et R₃ ont la signification indiquée ci-dessus.

2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé par le fait que dans la formule générale (I) le groupement alkyle désigne un radical choisi parmi les radicaux méthyle, éthyle, isopropyle, butyle, tertibutyle, éthyl-2 hexyle, isooctyle, dodécyle, hexadécyle et octadécyle; que le radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome désigne un radical ayant 2 à 6 atomes de carbone, éventuellement interrompu par un atome d'oxygène; que le radical polyhydroxyalkyle désigne un radical ayant 3 à 6 atomes de carbone et 2 à 5 groupes hydroxyle; que le radical aryle est un radical phényle, éventuellement substitué par au moins un atome d'halogène, un groupement -OH, -NO₂, un radical alkyle inférieur, un radical trifluorométhyle ou une fonction acide carboxylique; que le radical aralkyle est choisi parmi le radical benzyle ou phényl-2; qu'un reste de sucre est un reste choisi parmi les restes dérivant du glucose, du mannose, de l'érythrose ou du galactose; que les restes de sucres aminés sont choisis parmi les restes de glucosamine, de galactosamine, de mannosamine ou de méglimine; que les hétérocycles formés par R₂ et R₃ avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, sont choisis parmi les radicaux pipéridino, pipérazino, morpholino, pyrrolidino ou (hydroxy-2 éthyl)-4 pipérazino.

3. Procédé selon la revendication 1 ou 2, caractérisé par le fait que les sels sont choisis parmi les sels de métaux alcalins, alcalino-terreux, de zinc, d'une amine organique, lorsqu'ils comportent au moins une fonction acide libre, ou parmi les sels d'un acide minéral ou organique choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates ou les citrates, lorsqu'ils comportent au moins une fonction amine.

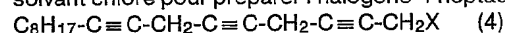
4. Procédé de préparation de l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8, utilisé selon le procédé défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé par le fait que dans une première étape on fait réagir l'halogéno-1 tétradécadiyne-2,5 répondant à la formule (2) :



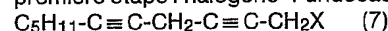
avec un dianion de l'alcool propargylique pour préparer l'heptadécatriyne-2,5,8 ol-1, répondant à la formule (3) :



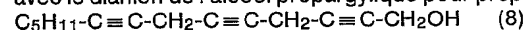
que dans une deuxième étape, on traite le composé (3) par un trihalogénure de phosphore dans un solvant chloré pour préparer l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8 de formule (4) :



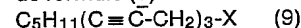
5. Procédé de préparation de l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 utilisé selon le procédé défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisé par le fait que l'on fait réagir dans une première étape l'halogéno-1 undécadiyne-2,5 de formule (7) :



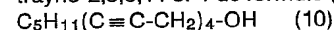
avec le dianion de l'alcool propargylique pour préparer l'hydroxy-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (8) :



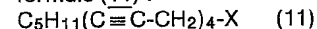
que l'on transforme, dans une deuxième étape, l'alcool de formule (8) en halogéno-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (9) :



par action d'un trihalogénure de phosphore en milieu solvant chloré; que l'on fait agir dans une troisième étape un dianion de l'alcool propargylique sur l'halogénure de formule (9) pour préparer l'heptadécatétrayne-2,5,8,11 ol-1 de formule (10) :

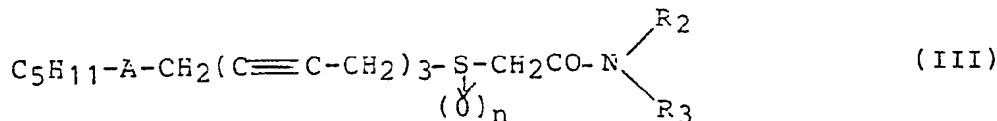


que dans une quatrième étape on transforme ce dernier en halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) :

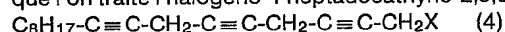


par action du trihalogénure de phosphore.

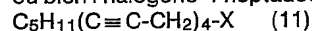
6. Procédé de préparation des amides répondant à la formule (III) :



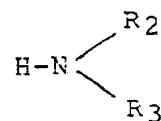
dans laquelle A, n, R₂ et R₃ ont les significations indiquées dans la revendication 1, caractérisé par le fait que l'on traite l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8 de formule (4) :



ou bien l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) :

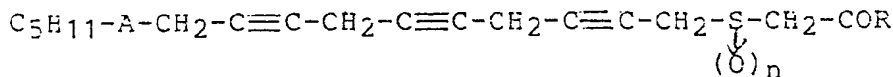


par le thiolate préparé par action d'une amine de formule :



dans laquelle R₂ et R₃ ont les significations indiquées dans la revendication 1 sur le thioglycolate d'éthyle.

7. Procédé de préparation d'une composition pharmaceutique destinée au traitement et à la prophylaxie des maladies allergiques et au traitement des dermatoses et des maladies inflammatoires telles que le psoriasis, l'eczéma, l'acné, ou d'une composition cosmétique, caractérisé par le fait que l'on introduit dans un support ou diluant pharmaceutiquement ou cosmétiquement acceptable, 0,01 à 10% en poids par rapport au poids total de la composition, et de préférence 0,1 à 5% en poids d'un composé répondant à la formule générale (I) :



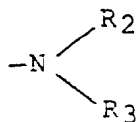
dans laquelle :

A correspond aux radicaux suivants :

$\text{-(CH}_2\text{)}_2$ ou $\text{-(C}\equiv\text{C)-}$;

n est égal à 0, 1 ou 2;

R représente un radical hydroxyle, alcoxy de formule -OR_1 , ou un radical amino de formule :



R_1 représente un radical alkyle ayant de 1 à 20 atomes de carbone, monohydroxyalkyle, polyhydroxy-alkyle, aryle ou aralkyle, éventuellement substitué(s) ou un reste de sucre;

R_2 et R_3 représentent, indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome, un radical polyhydroxy-alkyle, un radical aryle ou benzyle, éventuellement substitué(s), un reste d'acide aminé ou de sucre aminé;

R_2 et R_3 pris ensemble forment également avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, un hétérocycle comportant éventuellement un hétéroatome supplémentaire et/ou étant éventuellement substitué par un groupement alkyle ou hydroxyalkyle,

et les sels desdits composés ainsi que leurs isomères optiques et géométriques.

8. Procédé selon la revendication 7, caractérisé par le fait que le groupement alkyle, dans la formule générale (I) désigne un radical choisi parmi les radicaux méthyle, éthyle, isopropyle, butyle, tertibutyle, éthyl-2 hexyle, isooctyle, dodécyle, hexadécyle et octadécyle; que le radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome désigne un radical ayant 2 à 6 atomes de carbone, éventuellement interrompu par un atome d'oxygène; que le radical polyhydroxyalkyle désigne un radical ayant 3 à 6 atomes de carbone et 2 à 5 groupes hydroxyle; que le radical aryle est un radical phényle, éventuellement substitué par au moins un atome d'halogène, un groupement -OH , -NO_2 , un radical alkyle inférieur, un radical trifluorométhyle ou une fonction acide carboxylique; que le radical aralkyle est choisi parmi le radical benzyle ou phényl-éthyle; qu'un reste de sucre est un reste choisi parmi les restes dérivant du glucose, du mannose, de l'érythrose ou du galactose; que les restes de sucres aminés sont choisis parmi les restes de glucosamine, de galactosamine, de mannosamine ou de méglumine; que les hétérocycles formés par R_2 et R_3 avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, sont choisis parmi les radicaux pipéridino, pipérazino, morpholino, pyrrolidino ou (hydroxy-2 éthyl)-4 pipérazino.

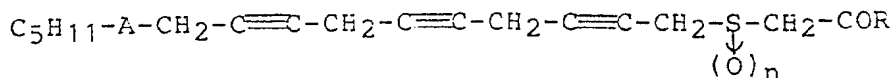
9. Procédé selon la revendication 7 ou 8, caractérisé par le fait que les sels sont choisis parmi les sels de métaux alcalins, alcalino-terreux, de zinc, d'une amine organique, lorsqu'ils comportent au moins une fonction acide libre, ou parmi les sels d'un acide minéral ou organique choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates ou les citrates, lorsqu'ils comportent au moins une fonction amine.

10. Procédé selon l'une quelconque des revendications 7 à 9, caractérisé par le fait que le composé de formule générale (I) est choisi dans le groupe constitué par l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, l'acide oxo-3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide oxo-3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, ainsi que les amides de ceux-ci.

11. Procédé selon l'une quelconque des revendications 7 à 10, caractérisé par le fait que l'on introduit en plus du composé de formule (I), un agent hydratant, antiséborrhéique, antibiotique, anti-inflammatoire, antipsoriasique, un agent favorisant la repousse des cheveux, un caroténoïde, un inhibiteur de phospholipase A_2 ou un antifongique.

Revendications pour l'Etat contractant suivant : GR

1. Composé caractérisé par le fait qu'il répond à la formule générale (I) :



dans laquelle :

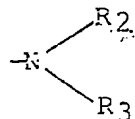
A correspond aux radicaux suivants :

$\text{-(CH}_2\text{)}_n$ ou $\text{-(C}\equiv\text{C)}_n$;

n est égal à 0,1 ou 2;

R représente un radical hydroxyle, alcoxy de formule -OR_1 , ou un radical amino de formule :

5



10

R₁ représente un radical alkyle ayant de 1 à 20 atomes de carbone, monohydroxyalkyle, polyhydroxyalkyle, aryle ou aralkyle, éventuellement substitué(s) ou un reste de sucre;

R₂ et R₃ représentent, indépendamment l'un de l'autre, un atome d'hydrogène, un radical alkyle inférieur, un radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome, un radical polyhydroxyalkyle, un radical aryle ou benzyle, éventuellement substitué(s), un reste d'acide aminé ou de sucre aminé;

15

R₂ et R₃ pris ensemble forment également avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, un hétérocycle comportant éventuellement un hétéroatome supplémentaire et/ou étant éventuellement substitué par un groupement alkyle ou hydroxyalkyle,

et les sels desdits composés ainsi que leurs isomères optiques et géométriques.

20

2. Composés selon la revendication 1, caractérisés par le fait que dans la formule générale (I) le groupement alkyle désigne un radical choisi parmi les radicaux méthyle, éthyle, isopropyle, butyle, tertibutyle, éthyl-2 hexyle, isooctyle, dodécyle, hexadécyle et octadécyle; que le radical monohydroxyalkyle éventuellement interrompu par un hétéroatome désigne un radical ayant 2 à 6 atomes de carbone, éventuellement interrompu par un atome d'oxygène; que le radical polyhydroxyalkyle désigne un radical ayant 3 à 6 atomes de carbone et 2 à 5 groupes hydroxyle; que le radical aryle est un radical phényle, éventuellement substitué par au moins un atome d'halogène, un groupement -OH, -NO₂, un radical alkyle inférieur, un radical trifluorométhyle ou une fonction acide carboxylique; que le radical aralkyle est choisi parmi le radical benzyle ou phényl-2; qu'un reste de sucre est un reste choisi parmi les restes dérivant du glucose, du mannose, de l'érythrose ou du galactose; que les restes de sucres aminés sont choisis parmi les restes de glucosamine, de galactosamine, de mannosamine ou de méglumine; que les hétérocycles formés par R₂ et R₃ avec l'atome d'azote auquel ils sont rattachés, sont choisis parmi les radicaux pipéridino, pipérazino, morpholino, pyrrolidino ou (hydroxy-2 éthyl)-4 pipérazino.

25

30

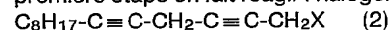
3. Composés selon la revendication 1 ou 2, caractérisés par le fait que les sels sont choisis parmi les sels de métaux alcalins, alcalino-terreux, de zinc, d'une amine organique, lorsqu'ils comportent au moins une fonction acide libre, ou parmi les sels d'un acide minéral ou organique choisis parmi les chlorhydrates, les bromhydrates ou les citrates, lorsqu'ils comportent au moins une fonction amine.

35

4. Composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisés par le fait qu'il s'agit de l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, l'acide oxo-3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide oxo-3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, l'acide dioxo-3,3 thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, ainsi que les amides de ceux-ci.

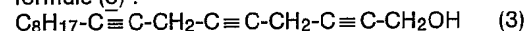
40

5. Procédé de préparation de l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11, caractérisé par le fait que dans une première étape on fait réagir l'halogéno-1 tétradécadiyne-2,5 répondant à la formule (2) :



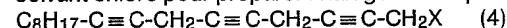
45

avec un dianion de l'alcool propargylique pour préparer l'heptadécatriidyne-2,5,8 ol-1, répondant à la formule (3) :



que dans une deuxième étape, on traite le composé (3) par un trihalogénure de phosphore dans un solvant chloré pour préparer l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8 de formule (4) :

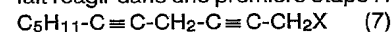
50



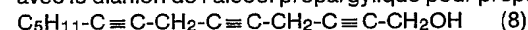
et que dans une troisième étape, on fait réagir le composé de formule (4) avec le dianion de l'acide thioglycolique pour préparer l'acide thia-3 eicosatriynoïque-5,8,11.

6. Procédé de préparation de l'acide thia-3 eicosatétraynoïque-5,8,11,14, caractérisé par le fait que l'on fait réagir dans une première étape l'halogéno-1 undécadiyne-2,5 de formule (7) :

55

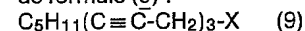


avec le dianion de l'alcool propargylique pour préparer l'hydroxy-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (8) :



que l'on transforme, dans une deuxième étape, l'alcool de formule (8) en halogéno-1 tétradécatriyne-2,5,8 de formule (9) :

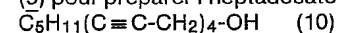
60



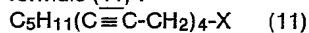
par action d'un trihalogénure de phosphore en milieu solvant chloré;

que l'on fait agir dans une troisième étape un dianion de l'alcool propargylique sur l'halogénure de formule (9) pour préparer l'heptadécatétrayne-2,5,8,11 ol-1 de formule (10) :

65

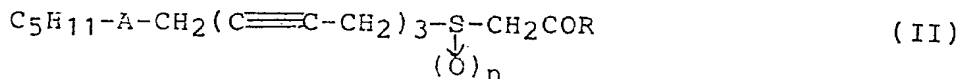


que dans une quatrième étape on transforme ce dernier en halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 (de formule (11) :

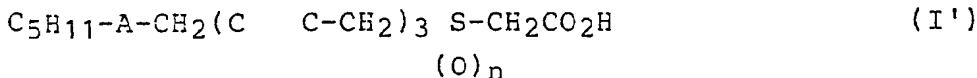


par action du trihalogénure de phosphore et que dans une cinquième étape on amène à faire réagir l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) avec le dianion de l'acide thioglycolique pour former l'acide thia-3 eicosatétrayne-5,8,11,14.

7. Procédé de préparation d'esters de formule (II) :

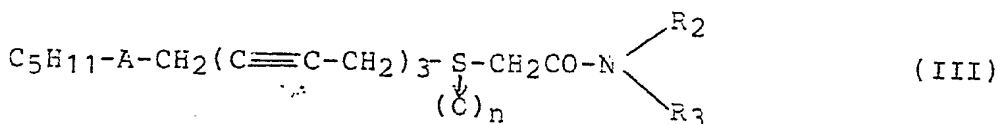


dans laquelle $R = OR_1$ et A, R_1 et n sont tels que définis dans la revendication 1, caractérisé par le fait que l'on fait agir sur le composé de formule (I') :

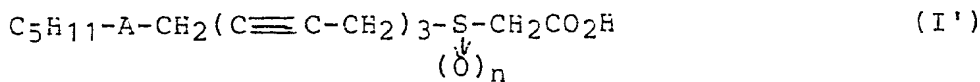


un alcool de formule HOR_1 en milieu acide ou qu'on procède à une réaction de déplacement de l'halogène d'un halogénure d'alkyle XR_1 par réaction du carboxylate de sodium ou de potassium de (I').

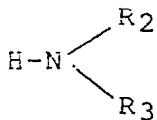
8. Procédé de préparation des amides de formule (III) :



dans laquelle A, n, R_2, R_3 ont les significations indiquées dans la revendication 1, caractérisé par le fait que l'on fait réagir, en milieu solvant, une forme activée du composé de formule (I') :

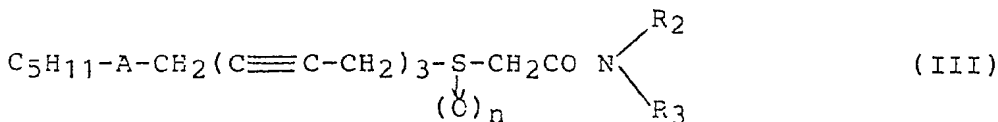


sur une amine de formule :

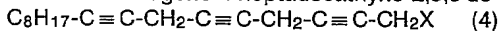


dans laquelle R_2 et R_3 ont la signification indiquée ci-dessus.

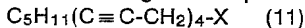
9. Procédé de préparation des amides répondant à la formule (III) :



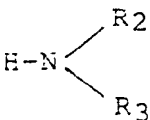
dans laquelle A, n, R_2 et R_3 ont les significations indiquées dans revendication 1, caractérisé par le fait que l'on traite l'halogéno-1 heptadécatriyne-2,5,8 de formule (4) :



ou bien l'halogéno-1 heptadécatétrayne-2,5,8,11 de formule (11) :



par le thiolate préparé par action d'une amine de formule :



dans laquelle R_2 et R_3 ont les significations indiquées dans la revendication 1 sur le thioglycolate d'éthyle.

10. Procédé de préparation des sulfoxydes et des sulfones répondant à la formule générale (I), dans laquelle n est égal à 1 ou 2, caractérisé par le fait que l'on fait réagir sur les thioéthers préparés selon l'un

quelconque des procédés définis dans l'une quelconque des revendications 5 à 9, avec 1 ou 2 équivalents d'un peracide organique dans un solvant organique.

11. Composition destinée à être administrée par voie topique, se présentant sous forme de crème, de teinture, d'onguent, de pommade, de poudre, de timbre, de tampon imbibé, de solution, de gel, de lotion, de spray, de shampooing, de suspension, de microdispersion de vésicules lipidiques ioniques ou non ioniques, caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4. 5

12. Procédé de préparation d'une composition pharmaceutique destinée au traitement et à la prophylaxie des maladies allergiques et au traitement des dermatoses et des maladies inflammatoires telles que le psoriasis, l'eczéma, l'acné, caractérisé par le fait que l'on introduit dans un support ou diluant pharmaceutiquement acceptable, 0,01 à 10% en poids par rapport au poids total de la composition, et de préférence 0,1 à 5% en poids d'un composé répondant à la formule (I) telle que définie dans l'une quelconque des revendications 1 à 4. 10

13. Procédé de préparation selon la revendication 12, caractérisé par le fait que l'on introduit en association avec le composé de formule (I) un agent hydratant, antiséborrhéique, antibiotique, anti-inflammatoire, anti-psoriasique, un agent favorisant la repousse des cheveux, un caroténoïde, un inhibiteur de phospholipase A₂ ou un antifongique. 15

14. Composition cosmétique caractérisée par le fait qu'elle contient au moins un composé tel que défini dans l'une quelconque des revendications 1 à 4, dans des proportions comprises entre 0,01 et 10% en poids, et de préférence comprises entre 0,1 et 5% en poids par rapport au poids total de la composition, en présence d'un support cosmétiquement acceptable. 20

15. Application d'un composé tel que défini selon l'une quelconque des revendications 1 à 4 comme produit cosmétique. 25

25

30

35

40

45

50

55

60

65



DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.4)
	Eléments de la technique relevés: néant. -----		C 07 C 149/20 C 07 C 147/14 C 07 C 147/02 C 07 C 149/23
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.4)
			C 07 C 149/00 C 07 C 147/00
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 16-08-1989	Examineur VAN GEYT J.J.A.
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire			